

29 23 206

Offenlegungsschrift Aktenzeichen:

P 29 23 206.2-44

Anmeldetag:

8. 6.79

Offenlegungstag:

11. 12. 80

3

6

0

**②** 

**Ø** 

Unionspriorität: **39 39 39** 

**⑤** Bezeichnung: Verfahren zur Herstellung von Polyethylenwachsen

Anmelder:

Chemische Werke Hüls AG, 4370 Marl

**@** 

Erfinder:

Häußle, Peter, Dr. Chem., 4358 Haltern

Prüfungsantrag gem. § 28b PatG ist gestellt ₿

Für die Beurteilung der Patentfähigkeit in Betracht zu ziehende Druckschriften:

DE-OS 20 62 336

DE

11.80 030 050/451

#### Patentanspruch:

Verfahren zur Herstellung von Polyethylenwachsen, dadurch gekennzeichnet,

daß man Ethylen in einem Lösemittelgemisch aus einem aromatischen Kohlenwasserstoff und einem hydroxylgruppenhaltigen Solvens bei einer Temperatur von 50 bis 100 °C und einem Druck von 0,7 bis 350 bar Überdruck mit Hilfe eines Katalysators, bestehend aus a) einer nullwertigen Nickelverbindung und b) einem Addukt und/oder Gemisch aus einer chinoiden Verbindung und einem tertiären Phosphin polymerisiert.

B

CHEMISCHE WERKE HÜLS AG

- RSP PATENTE -

20

o.z. 3539

#### Verfahren zur Herstellung von Polyethylenwachsen

Polyethylenwachse können z. B. hergestellt werden durch eine modifizierte Polyethylensynthese nach Ziegler (DE-PS 16 45 411) bei 130 bis 240 °C oder durch thermischen Abbau von hochmolekularem Polyethylen bei 350 bis 500 °C (DE-AS 19 40 686). Nachteilig ist die hohe Temperatur, die Nebenreaktionen wie Wasserstoffabspaltung, Isomerisierung und Kohlenstoffgerüst-Umlagerung begünstigt. Für Derivatisierungen wie z. B. die Oxidation erwünscht sind aber Wachse von linearer «Olefinstruktur, da sie rascher und eindeutiger als andere Olefinarten reagieren /Erdöl u. Kohle-Erdgas-Petrochemie, Brennstoffchemie 27, 96 (1974)7.

Es gibt auch Verfahren zur Herstellung von Polyethylen

15 mittels Katalysatoren aus Nickel(0)-verbindungen und

Phosphinalkylen- bzw. -acylmethylen-Komplexen.

Nach dem Verfahren der DE-OS 20 62 336 erhält man bei der Ethylenoligomerisierung mit z. B. Bis-(cycloocta-dien)-nickel(0)/Triphenylphosphinacetylmethylen bei 55 °C in Benzol Polyethylenwachse vom linearen \(\alpha\)-01e-fintyp im Gemisch mit 50 % flüssigen linearen \(\alpha\)-01e-finen.

25 Gemäß dem Verfahren der US-PS 2 998 416 werden Phosphor-Ylene in Kombination mit Übergangsmetallen zur Erzeugung

- ╭ · . ฉ.

von hochmolekularen kristallinen Polymeren, wie z. B. Polyethylen, eingesetzt.

Aufgabe der vorliegenden Erfindung war es nun, Polyethy5 lenwachse, vornehmlich Polyethylenhartwachse, vom linearen α-Olefintyp bei relativ niedrigen Temperaturen ohne
wesentliche Anteile flüssiger niedermolekularer Olefine
zu gewinnen.

- 10 Diese Aufgabe wird erfindungsgemäß dadurch gelöst, daß man Ethylen in einem Lösemittelgemisch aus einem aromatischen Kohlenwasserstoff und einem hydroxylgruppenhaltigen Solvens bei einer Temperatur von 50 bis 100 °C und einem Druck von 0,7 bis 350 bar Überdruck mit Hilfe eines Katalysators, bestehend aus a) einer nullwertigen Nickelverbindung und b) einem Addukt und/oder Gemisch aus einer chinoiden Verbindung und einem tertiären Phosphin polymerisiert.
- Die Addukte aus einem o- oder p-Chinon und einem tertiären Phosphin, sog. "Schönberg-Addukte" haben die Struktur I bzw. II

25 (I) 
$$\bigoplus_{\substack{PR_3\\ OH}} OH$$
 (II)  $\bigoplus_{\substack{PR_3\\ OH}} PR_3$ 

und werden nach bekannten Verfahren in einfacher Weise durch Zusammengeben der Komponenten in Lösemitteln wie 30 Aceton, Methanol, Benzol oder Ether erzeugt Z. B. Chem. Ber. 91, 58 (1958), DE-PS 25 27 117, DE-OS 25 59 611, Tetrahedron 22, 2203 (1966), J. Amer. Chem. Soc. 78, 5614 (1956), Liebigs Ann. Chem. 591, 69 (1955)7.

35 Als Chinone können z. B. eingesetzt werden 1.4- und 1.2-Benzochinon und 1.4- und 1.2-Naphthochinon, ferner kohlenstoffanaloge Chinone wie z. B. Tetracyano-p-chinodimethan. Als tertiäre Phosphine kommen substituierte und

unsubstituierte Trialkyl- und Triarylphosphine infrage, wie z. B. Tributylphosphin, Triisopropylphosphin, Tri-cyclohexylphosphin, Triphenylphosphin, Trishydroxymethyl-phosphin und Tris-2-cyanoethylphosphin. Setzt man substituierte Chinone wie Choranil (Tetrachlor-1.4-benzochinon) und Tetramethoxi-1.4-benzochinon ein, so erhält man Addukte der Struktur III mit R' = Cl, OCH<sub>3</sub> [J. Amer. Chem. Soc. 78, 5614 (1956), Tetrahedron 22, 637 (1966)]:

10

15

20

Es ist nicht erforderlich, die Addukte separat zu synthetisieren. Man kann genausogut die Komponenten vor der Ethylenpolymerisation im molaren Verhältnis 1:5 bis 5:1, vorzugsweise 1:1, im Reaktionsmedium zusammengeben ("in situ"-Arbeitsweise). Obwohl aus 9.10-Anthrachinon und tertiären Phosphinen kein isolierbares Addukt zugänglich ist /Chem. Ber. 91, 58 (1958)7, kann es mit der "in situ"-Technik erfolgreich für die Wachserzeugung eingesetzt werden.

Als Übergangsmetallkomponente dienen nullwertige Nickelverbindungen, wie z. B. Bis-(cyclooctadien)-nickel(0) =
Ni(COD)<sub>2</sub>, Bis-(cyclooctatetraen)nickel(0), Bis-(1.3.7octatrien)-nickel(0), Bis-\(\pi\)-allylnickel, Bis-\(\pi\)-methallylnickel und Bis-\(\pi\)-crotylnickel.

- Die Olefin-Nickel-Katalysatorkomponente und die Phosphin/ Chinon-Komponenten werden im allgemeinen in einem Molverhältnis von 0,5: 1 bis 5: 1, bezogen auf das Phosphin, vorzugsweise 1: 1, eingesetzt.
- Der Nickel-Phosphin/Chinon-Katalysator wird zweckmäßigerweise in einem Verdünnungsmittel vorgeformt, z.B. in solchen Verdünnungsmitteln, welche auch in der anschließenden Polymerisation eingesetzt werden können. Nach

einer abgewandelten Methode werden die Katalysator-Vorproduktkomponenten zu Beginn des Polymerisationsverfahrens in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und des als Ausgangsmaterial dienenden Ethylens miteinander in Berührung gebracht. Bei jeder der beiden Methoden werden die Katalysator-Vorproduktkomponenten mit Vorteil bei Temperaturen von 25 bis 100 °C kontaktiert. Die Reihenfolge des Zusammengebens von Nickelverbindung, Phosphin und Chinon kann beliebig sein.

10

15

5

Die Phosphin/Chinon-Addukte können zusätzlich mit z. B. einem Äquivalent anorganischer oder organischer Säure bzw. Alkylhalogenid - separat oder "in situ" - umgesetzt werden. Man erhält dann Phosphoniumsalze z. B. der Struktur IV mit R' = Alkyl ( $^{\circ}$  bis  $^{\circ}$ 0) und X  $^{\Theta}$  = Säureanion

20

Diese Salze können ebenfalls als Katalysatorbestandteil gemeinsam mit nullwertigen Nickelverbindungen eingesetzt werden.

25

30

Das Lösemittel hat einen großen Einfluß auf das Reaktionsgeschehen. Um die Phosphin/Chinon-Addukte – zumindest teilweise – in Lösung zu bekommen, ist ein hydroxylgruppenhaltiges Solvens erforderlich, wie z. B. Wasser und ein- oder mehrwertige Alkohole. Typische Alkohole sind Methanol, Ethanol, Propanol, Isopropanol, Butanol, Ethylenglykol und Butandiol-(1.4).

35

Für die eigentliche Ethylenpolymerisation wird ein Aromat benötigt, wie z.B. Toluol, Benzol und Xylol. Zweckmäßigerweise wird von vornherein ein Gemisch aus 40 bis 90 Vol-% Aromat und 10 bis 60 Vol-% eines hydroxylgruppenhaltigen Solvens zur Katalysatorbereitung und anschließenden Polymerisation eingesetzt. Verwendet man nur eine der Lösemittelkomponenten allein, so ist die Katalysatoraktivität nur sehr gering, oder der Kontakt ist inaktiv. Lösemittelmengen von bis zu etwa 30 1/Mo1 Ethylen führen zu befriedigenden Ergebnissen.

Im allgemeinen wird eine Katalysatorkonzentration, bezogen auf Nickel, in dem Lösemittel von mindestens 0,001 Mol/1 und vorzugsweise von 0,005 bis 0,05 Mol/1 gewählt.

10

15

20

35

5

Es ist unkritisch, nach welcher speziellen Methode die Kontaktierung des Ethylens mit dem Katalysator im Verlauf der Polymerisation erfolgt. Gemäß einer besonderen . Ausführungsform des erfindungsgemäßen Verfahrens werden die Katalysatorbestandteile und das Lösemittel unter Ethylen oder einem Schutzgas, wie Stickstoff oder Argon, in einen Autoklaven oder einen ähnlichen Druckreaktor eingespeist, bei Verwendung eines Schutzgases wird dieses durch Ethylen verdrängt, und ein bestimmter Ethylendruck wird eingestellt. Das Reaktionsgemisch wird unter Rühren während der gewünschten Reaktionsdauer bei der Reaktionstemperatur und dem entsprechenden Druck gehalten.

Die Polymerisation wird bei Temperaturen von 50 bis 100 °C, vorzugsweise 70 bis 90 °C, und bei Überdrücken von 0,7 bis 350 bar, vorzugsweise 7 bis 150 bar, und besonders bevorzugt 40 bis 60 bar, durchgeführt.

Der Abbruch der Reaktion erfolgt im allgemeinen durch 30 Abkühlen auf Raumtemperatur (25 °C) und Absenken des Ethylendrucks auf 1 bar (Normaldruck).

Die Polyethylenwachse können z. B. durch Filtration vom Lösemittelgemisch abgetrennt, mit z. B. Methanol gewaschen und an der Luft getrocknet werden.

Die nach dem erfindungsgemäßen Verfahren hergestellten Polyethylenwachse sind im allgemeinen solche mit hohem

Schmelzpunkt (ca. 100 bis 130  $^{\circ}$ C) und hoher Dichte (ca. 0.94 bis 0.96 g/cm<sup>3</sup>).

Thre Molekulargewichtsverteilungen sind sehr eng. Sie
liegen im wesentlichen als lineare α-Olefine vor, d. h.
als Wachse hoher Kristallinität. Sie enthalten keine oder
nur geringfüfige Mengen (< 5 Gew.%) an niedermolekularen
flüssigen α-Olefinen. Sie sind u. a. in Bohnermassen,
in Hochglanzwachsen (Autopflegemittel), in Druckfarben,
als Papierbeschichtungsmittel und in Schmelzklebern einsetzbar /Seifen-Öle-Fette-Wachse 101, 259 und 263 (1975)7.

Die Erfindung wird anhand der nachfolgenden Beispiele und Vergleichsbeispiele erläutert.

15

10

Die analytischen Kenndaten wurden nach bekannten Methoden: (Infrarotspektroskopie, Gelpermeationschromatografie, Viskositätszahl J nach DIN-Norm Nr. 53 728 vom März 1975) bestimmt.

20

25

30

35

#### Beispiele 1 bis 12 und Vergleichsbeispiele A bis C

2,5 mMol des Adduktes aus Triphenylphosphin und 1.4-Benzochinon werden in dem in Tabelle 1 angegebenen Lösemittel (Vergleichsbeispiele A bis C) bzw. in einem Lösemittelgemisch aus einem Aromaten und einem hydroxylgruppenhaltigen Solvens (Beispiele 1 bis 12) gelöst bzw. suspendiert. Anschließend gibt man unter Argon 2,5 mMol (0,7 g) Ni(COD), hinzu. Die so erhaltene Lösung bzw. Suspension wird unter Stickstoff in einen 5 1-Stahlautoklaven eingefüllt. Man saugt mit einer Pumpe das Schutzgas ab, heizt während 5 Min. auf 70 bis 90 °C auf und drückt gleichzeitig langsam 10 bar Ethylen auf, wobei mit 1 000 U/Min. gerührt wird. Dann erhöht man den Druck auf 20 bis 50 bar und polymerisiert 2,75 Stunden lang. Man kühlt auf Raumtemperatur, entspannt auf Normaldruck und läßt den Autoklaveninhalt ab. Das ausgefallene Wachs wird abfiltriert, mit 1 1 Methanol gewaschen und an der Luft ge- 7 -Q. o.z. 3539

trocknet. Die Ergebnisse sind in Tabelle 1 a zu finden, Tabelle 1 b faßt die analytischen Daten der Wachse zusammen. Das Lösemittel enthält keine flüssigen  $\alpha$ -Olefine (gaschromatografischer Befund).

<sup>+</sup> Die Werte der Katalysatoraktivität beziehen sich auf die Versuchsdauer von 2,75 Stdn.

		ı ∞		0.Z. 3539
Beispiel	Lösemittel $\int_{\overline{m}1}$	Temp Cc7		Katalysatoraktivität <sup>†</sup>
bzw. Ver-	(Suspensionsmittel)	1	) !	/R Wachs/g Ni-Stde7
gl.Beisp.				
Nr.				
-	450 Toluol + 50 Glykol	70	50	944
	900 Toluol + 100 Glykol	70	50	309
٣	900 Toluol + 100 Glykol	. 80	50	457
4	900 Toluol + 100 Glykol	90	50	. 8
īĊ	*900 Toluol + 100 Glykol	80	20	299
9	450 Toluol + 50 Butandiol-(1.4)	70	50	
_	250 Toluol + 250 Butandiol-(1.4)	70	50	300
œ	450 Toluol + 50 Methanol	70	50	193
٥	900 Toluol + 100 Wasser	80	50	. 386
10	900 MARLOTHERM S + 100 Glykol	70	50	104
-	900 Benzol + 100 Glykol	. 02	50	525
12	900 Chlorbenzol + 100 Glykol	70	50	394
Ą	500 Toluol	70	50	0
Φ.	500 Glykol	70	50	0
ຽ	500 Butandio1-(1.4)	70	50	. 24
	Beispiel bzw. Ver- gl.Beisp.  Nr.  1 2 2 3 4 4 5 6 7 7 10 11 12 A B C	Lösemittel   Lösemittel	Lösemittel [m1]  (Suspensionsmittel)  450 Toluol + 50 Glykol  900 Toluol + 100 Glykol  900 Toluol + 100 Glykol  900 Toluol + 100 Glykol  450 Toluol + 50 Butandiol-(1.4)  250 Toluol + 50 Butandiol-(1.4)  450 Toluol + 50 Butandiol-(1.4)  450 Toluol + 50 Methanol  900 Toluol + 100 Wasser  900 MARLOTHERM S + 100 Glykol  900 Benzol + 100 Glykol  900 Chlorbenzol + 100 Glykol  500 Toluol  500 Toluol	Lösemittel [ml]  (Suspensionsmittel)  450 Toluol + 50 Glykol  900 Toluol + 100 Glykol  450 Toluol + 50 Butandiol-(1.4)  250 Toluol + 50 Butandiol-(1.4)  700 250 Toluol + 50 Methanol  900 Toluol + 50 Methanol  900 Toluol + 100 Wasser  900 Toluol + 100 Glykol  900 Glykol  900 Glykol  500 Glykol  500 Glykol  500 Glykol  500 Butandiol-(1.4)

030050/0451

- 6 -

Tabelle 1 b Analytische Daten der Wachse aus Tabelle 1 a

	Beisp.	Schmelz-	Viskosi-		IR-Analyse	yse			Gelpe	rmeat	ionsc	Gelpermeationschromato-	
	bzw.	punkt	tätszahl		[Anzah1/1000C]	10000Z				gr	gramm		
5	Vergl.B.	[ Zo] .	J [cm3/g]	Vinyl	Vinyliden	Zcm3/g7 Viny1 Vinyliden tr.Vinylen CH3 MN	СНЗ	MIN	MM	MV		MW [%]	CMW [9
	Nr.		:				`					`	
٠	-	113-114	-	3.9	0.09	0.24	7.7	7.7 1070		2050 1900 0.92	0.92	5.8	8.99
	~	110-112	∞ .	8.1	0.22	0.41	16.2	16.2 1130		2080 1940 0.84	0.84	4.7	66.4
-	ო-	109-110	59	4.7	0.16	0.30	11.4	11.4 1220	2230	2080 0.83	0.83	4.5	4.99
10	<b>-</b> †	106-108	10	2.9	0.19	0.33	13.4	13.4 1170		2120 1970 0.81	0.81	4.1	66.8
•	'n	107-109	10	7.7	0.21	0.22	13.5	1160	13.5 1160 2160 1990 0.86	1990	0.86	4.6	8.79
	<b>+</b> 9	112	=	0.9	0.13	0.35	11.5	11.5 1160	2120	1980 0.83	0.83	4.9	66.1
	~	118	-	9.9	0.15	0.36	13.2	1280	3.2 1280 2250	2100 0.75	0.75	3.7	0.99
	<b>&amp;</b>	106	15	5.3	0.10	0.18	9.0	1340	9.0 1340 2940 2710 1.20	2710	1.20	9.2	9.49
<del>ل</del> ,	٥,	110-111	12	5.9	0.11	0.28	14.5	1390	14.5 1390 2650 2460 0.9	2460	6.0	5.5	9.99
	0	104-105	Ξ	5.3	0.21	0.24	11.1	1020	11.1 1020 2210	2040 1.2	1.2	8.9	66.7
	=	112-113	10	5.8	0.14	0.36	11.0	1130	11.0 1130 2180	2030 0.93	0.93	6.1	4.99
	12	111-112	9	6.7	0.2	74.0	13.9	918	2120	2120 1950	1.3	12.9	63.6
		121	5:	4.8	0.1	9.0	16.3	1180	6.3 1180 22900 13000 18.4	13000	18.4	77.0	89.
20													

Dichte: 0.96 g/cm<sup>3</sup>

- 10 -- 11 - O.Z. 3539

### Beispiele 13 bis 16

In der in den Beispielen 1 bis 12 beschriebenen Apparatur werden verschiedene, separat synthetisierte Addukte aus tert. Phosphinen und Chinonen eingesetzt. Als Lösemittel dient ein Gemisch aus 450 ml Toluol und 50 ml 1.4-Butandiol. Reaktionsbedingungen: 70 °C, 50 bar Ethylendruck, 2,75 Stdn.

10 Die Ergebnisse sind in Tabelle 2 a und 2 b zusammengestellt. Flüssige  $\alpha$ -Olefine fallen nicht an.

Tabelle 2 a

15	Beispiel Nr.	Schönberg- Chinon un		Katalysatoraktivität /g Wachs/g Ni·Stde./
20	13	0	(носн <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> Р	39
25	14		(с <sub>6</sub> н <sub>5</sub> ) <sub>3</sub> Р	345
30	15	O o	(c <sub>6</sub> H <sub>5</sub> ) <sub>3</sub> P	10
35	16		(c <sub>6</sub> H <sub>5</sub> ) <sub>3</sub> P	822

--

Tabelle 2 b Analytische Daten der Wachse aus Tabelle 2 a

		T	<del>`</del>		
	) MW	80.0	. 63.7	63.9	81.6
Gelpermeationschromato-gramm	MW 7%7 WW			5.1	32.4
nsch	_₹(,,	-	£.		7
neations gramm	<u> </u>	380 2	180	430 0	500 5
lper	ı MV	3.	370 2	530 1	007
ğ	N MW	330 40	220   23	354 15	771 092
	CH <sub>3</sub> MN	11.4 1330 4060 3380 2.1 15.7	21.9 1020 2370 2180 1.3 11.7	12.3 854 1530 1430 0.79	4.6 2760 17700 13600 5.4
yse 000c7	Vinyl Vinyliden tr.Vinylen	40.01	<0:01	<0.01	0.14
IR-Analyse [Anzahl/1000c]	Vinyliden	0.09	0.2	0.15	40.0
	Vinyl	3.5	6.3	8.0	7.2
Viskositäts- zahl	J [cm <sup>3</sup> /g]	40	15	9	53
Beisp. Schmelz- Viskos Nr. punkt	[°c]	116	11.5–116	108	124-125
Beisp Nr.		. 51	7.	. 15.	16

- 1/2 -

0.Z. 3539

## Beispiele 17 bis 21

Diese Beispiele behandeln die "in situ"-Arbeitsweise. Dabei löst man 2.5 mMol eines Chinons und 2.5 mMol Triphenylphosphin in einem Gemisch aus 450 ml Toluol und 50 ml 1.4-Butandiol. Die Reaktionsbedingungen sind wie in den Beispielen 13 bis 16 beschrieben. Flüssige  $\alpha$ -Olefine werden nicht erhalten. Ergebnisse siehe Tabelle 3 a und 3 b.

10

Tabelle 3 a

	Beispiel Nr.	Chinon	Katalysatoraktivität
15			
	17	Benzochinon-(1.4)	546
•	18	Naphthochinon-(1.4)	50
	19	Anthrachinon-(9.10)	169
	20	Chloranil	686
20	21	Tetramethoxi-benzochi- non-(1.4)	69

ξ,

Tabelle 3 b Analytische Daten der Wachse aus Tabelle 3 a

				_			
1 0 0	17 MJW	64.8	67.3	72.0	7 79	65.5	
Gelpermeationschromato-	MW [%] MM [	17.4 734 1590 1460 1.2 10.6 64.8	17.7 1680 4280 3880 1.6 11.8 67.3	12.1	10.0 64 4	8.4 65.5	
ations		1.2	1.6	1.5	1,3	1:1	
ermeat	W	1460	3880	2420	3110	3780	
Gelpe	MW	1590	4280	10.0 1080 2730 2420 1.5	10.9 1460 3370 3110 11.3	10.5 1920 4100 3780 1.1	
	MN	734	1680	1080	1460	1920	
	CH <sub>3</sub> MN	17.4	17.7	10.0	10.9	10.5	
yse 000c7	Vinyl Vinyliden tr. Vinylen	0.37	<0.01	0.88	<0.01	0.17	
IR-Analyse [Anzah1/1000C]	Vinyliden	0.28	40.01	0.08	0.21	0.12	
	Vinyl	8.7	3.2	4.2	5.0	5.4	
Beisp, Schmelz- Viskositäts- Nr. punkt zahl	J <u>(</u> cm <sup>3</sup> /g7	17	-	27	23	17	
Schmelz- punkt	[c]	108	118	119	117	118	
Beisp. Nr.		17	18.	19	50	21	

9

- 14 -- 15o.z. 3539

#### Beispiele 22 und 23

Chloranil und Triphenylphosphin werden im Gemisch aus 450 ml Toluol und 50 ml 1.4-Butandiol vereinigt. Danach fügt man 2.5 mMol Ni(COD)<sub>2</sub> hinzu. Polymerisiert wird unter den in den Beispielen 13 bis 16 angegebenen Reaktionsbedingungen.

Die Ergebnisse sind in den Tabellen 4 a und 4 b zusammen10 gestellt. Zu Vergleichszwecken wurde das Beispiel 20 mit
in die Tabelle aufgenommen. Flüssige x-Olefine werden
nicht erhalten.

Tabelle 4 a

	<sub>mMo1</sub> (с <sub>6</sub> н <sub>5</sub> ) <sub>3</sub> Р	mMo1	Katalysatoraktivitä
Nr. 20	2.5	Chloranil 2.5	686
22	1.25	2.5	37
23	2.5	1.25	108

Tabelle 4 b Analytische Daten der Wachse aus Tabelle 4 a

Beisp.	Schmelz- punkt	Beisp. Schmelz- Viskositäts- Nr. punkt zahl		IR-Analyse [Anzah1/1000]	yse 000c7			Gelpe	rmeat	tionsc	Gelpermeationschromato- gramm	- 0:
	[°c]	J [cm <sup>3</sup> /g]	Vinyl	Vinyliden	Vinyl Vinyliden tr.Vinylen	CH <sub>3</sub> MN		MM	МУ	Ω	MW [%] OMW	WIW)
20	211	23	5.0	0.21	40.01	10.9	1460	3370	3110	1.3	10.9 1460 3370 3110 1.3 10.0 64.4	4.49
. 22	118	15	4.3	60.0	0.16	8.3	1619	4360	3950	1.7	8.3 1619 4360 3950 1.7 13.0 66.9	6.99
23	89	nicht meßbar 12.9	12.9	0.34	96.0	29.1	415	29.1 415 680 640 0.6	049	9.0	0.8 63.3	63.3

030050/0451

10

o.z. 3539

#### Beispiele 24 und 25

2,5 mMol des separat synthetisierten Komplexes aus 1.4-Benzochinon und Triphenylphosphin werden in 450 ml Toluol/ 50 ml 1.4-Butandiol gelöst und eine äquimolare Menge Essigsäure bzw. Methyljodid hinzugefügt. Nach Zugabe von 2.5 mMol Ni(COD)<sub>2</sub> wird wie bei den Beispielen 13 bis 16 polymerisiert:

Ergebnisse siehe Tabellen 5 a und 5 b. 10

Tabelle 5 a

15	Beispiel Nr.	Säure bzw. Alkylhalogenid	Katalysatoraktivität
	24	сн <sub>3</sub> соон	255
20	25	сн <sub>З</sub> л	250

Tabelle 5 b Analytische Daten der Wachse aus Tabelle 5 a

- O:	< MW		62.1	60.9	
Gelpermeationschromato- gramm	MW [%] KWM		17.5 1260 2220 2100 0.76 5.3 62.1	19.2 1030 2040 1910 0.97 8.2 60.9	
tionsc	Þ		92.0	0.97	_
rmea	Mγ		2100	1910	
Gelpe	MW		2220	2040	_
	MN		1260	1030	
	CH <sub>3</sub> MN		17.5	19.2	-
yse 000c <u>7</u>	Vinyl Vinyliden tr.Vinylen		0.42	0.34	
IR-Analyse Zanzahl/1000CZ	Vinyliden	ć		0.25	
	Vinyl	. α	•	7.6	
Beisp. Schmelz- Viskositäts- Nr. punkt zahl	J (cm)/g/	7	•	†	
Schmelz- punkt	/5_7	114		112	
Beisp.		77		25	

o.z. 3539

- 18 -- 19 -

## Vergleichsbeispiele D bis F

Je 2,5 mMol Triphenylphosphin-alkylen bzw. -acylmethylen und Ni(COD)<sub>2</sub> werden in 900 ml Toluol/100 ml Ethylenglykol gelöst. Man polymerisiert dann unter den bei den Beispielen 13 bis 16 angegebenen Reaktionsbedingungen.

Die Temperaturbedingungen und Versuchsergebnisse sind in den Tabellen 6 a und 6 b zusammengestellt.

ଷା
9
0
11
rabe
Ė

flüssige C-Olefine	15 % "&-Olefine" bis C <sub>30</sub> im Gesamtprodukt	52 % "cc-Olefine" bis C30 im Gesamtprodukt	47 % "A-Olefine" bis G30 im Gesamtprodukt
Katalysatoraktivität flüssige C-Olefine / E Wach/ E Ni Stde / 7	844	162	135
Temp.	70	70	80
Alkylen- bzw. Acylenrest im Phosphin		о — сн — сн <sub>3</sub>	±
Vergl.Beisp. Alkylen- Nr. im	Q	(2)	<u>f</u> zų

Tabelle 6 b Analytische Daten der Wachse aus Tabelle 6 a

Gelpermeationschromato- gramm	U MW/%] <mw %]<="" th=""><th>69.8</th><th>64.9</th><th>1.8 67.9</th><th>Ch</th></mw>	69.8	64.9	1.8 67.9	Ch
	2 S	9.9	2.9		
	ь	.0	925 0.8	0.7	
	MV	1830	925	1090	
	MW	2010	993	1180	
	į	86.1 985 2010 1830 1.0	551	80.6 691 1180 1090 0.7	
	CH <sub>3</sub> MN	86.1	15.1	80.6	
yse .	Vinyl Vinyliden tr.Vinylen	1.3	0.21	0.14	
IR-Analyse \Anzah1/1000C	Vinyliden	0.24	0.26	0.33	
	Vinyl	.7.2	7.6	9.0	
Vergl. Schmelz- Viskositäts-	7	10.	9	લ	
Schmelz-	[50]	108-109	78-80	78-80	
Vergl.	Beisp.	Q	. Ħ	· (±4	
	• .			•	•

# This Page is Inserted by IFW Indexing and Scanning Operations and is not part of the Official Record

## **BEST AVAILABLE IMAGES**

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images include but are not limited to the items checked:

□ BLACK BORDERS
□ IMAGE CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
□ FADED TEXT OR DRAWING
□ BLURRED OR ILLEGIBLE TEXT OR DRAWING
□ SKEWED/SLANTED IMAGES
□ COLOR OR BLACK AND WHITE PHOTOGRAPHS
□ GRAY SCALE DOCUMENTS
□ LINES OR MARKS ON ORIGINAL DOCUMENT
□ REFERENCE(S) OR EXHIBIT(S) SUBMITTED ARE POOR QUALITY

# IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

☐ OTHER:

As rescanning these documents will not correct the image problems checked, please do not report these problems to the IFW Image Problem Mailbox.